

원자

1 오비탈

2 상대원자량

3 주기성

1 오비탈

파울리 배타 원리

동일한 양자 상태를 가진 오비탈은 없다

쌓음 원리

$n + l$ 이 클수록, n 이 클수록 에너지 준위가 높다

$1s < 2s < 2p < 3s < 3p < 4s < 3d$

훈트 규칙

에너지 준위가 같은 오비탈에서 홀전자가 많을수록 안정하다

양자수(n)	자연수
방위 양자수(l)	$1 \sim n - 1$
자기 양자수(m_l)	$-l \sim l$
자기 스핀 양자수(m_s)	$\pm \frac{1}{2}$

2 상대원자량

동위원소



3 주기성

같은 주기에서 원자 번호가 클 수록 원자 반지름이 작아진다.

